# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

09-084598

(43) Date of publication of application: 31.03.1997

(51)Int.CI.

C12Q 1/48

(21)Application number: 07-267956

(71)Applicant: NITTO BOSEKI CO LTD

(22)Date of filing:

22.09.1995

(72)Inventor: TANAKA HIROTOSHI

KATAYAMA KATSUHIRO

# (54) MEASUREMENT OF ENZYMIC ACTIVITY AND REAGENT

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To avoid effects of hemoglobin in a specimen such as a blood serum and accurately measure the enzymic activities such as  $\gamma-$  glutamyltransferase ( $\gamma-$ GTP) by mixing a reagent for measuring the enzymic activities containing a sulfoxy inorganic salt—based reducing agent with the specimen and then measuring a change in absorbance of the mixture.

SOLUTION: A disulfite, a hydrogensulfite, a sulfite or a dithionite, etc., as a sulfoxy inorganic salt type reducing agent is added to a reagent for measuring the enzymic activities to carry out the measurement in the method for measuring the activities of a specific enzyme in a specimen comprising mixing a reagent for measuring the enzymic activities such as a  $\gamma$ -glutamyltransferase ( $\gamma$ -GTP) represented by the formula (R is H or COOH), etc., with the specimen such as a blood serum and then measuring a change in absorbance of the resultant mixture in a wavelength region of 400-450nm. Thereby, effects of hemoglobin in the specimen are avoided to supplements.

effects of hemoglobin in the specimen are avoided to suppress a produced error in measured values and more accurately measure the objective enzymic activities.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

02.11.2001

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]
[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号

特開平9-84598

(43)公開日 平成9年(1997)3月31日

(51) Int-CL.

教別配号

庁内整理番号

ΡI

技術表示箇所

C12Q 1/48

7823-4B

C12Q 1/48

Δ

# 審査請求 未請求 請求項の数8 FD (全 6 頁)

(21)出蘇番号

(22)出願日

特顧平7-267956

平成7年(1995) 9月22日

(71)出顧人 000003975

日東紡績株式会社

但果的概念以表征 福島県福島市郷野目字東1番地

(72)発明者 田中 裕敏

THE SHAPE

福島県都山市宮久山町久保田大原198

(72)発明者 片山 時博

福島県都山市宮田町宇大十内80-21

(54) 【発明の名称】 酵素活性を測定する方法及び試業

### (57)【要約】

【課題】 400 ~450 mmの波長域で吸光度を測定して、 検体中の酵素活性を測定するとき、発生する測定値の誤 差を抑制し、より正確な測定値を得るための方法及び試 業を提供する。

【解決手段】 二亜硫酸ナトリウムを含む台成基質試薬 と、検体とを混合し、次いで、400 ~450 nmの波長域 で、得られる混合物の吸光度変化を測定することによ

り、ヘモグロビンの影響を回避して、検体中のャーグルタミルトランスフェラーゼ活性を正確に測定する。

# 【特許請求の範囲】

【論求項1】 酵素活性測定用試薬と検体とを混合し、次いで、400~450mmの波長域で、得られる混合物の吸光度変化を測定することにより、該検体中の特定の酵素の活性を測定する方法において、該酵素活性測定用試薬がスルホキシ無機塩系還元剤を含むことを特徴とする該酵素活性を測定する方法。

【請求項2】 特定の酵素がデーグルタミルトランスフェラーゼである請求項1記載の該酵素活性を測定する方法。

【請求項3】 スルホキシ無機塩系還元剤が二亜硫酸塩、亜硫酸水素塩、亜硫酸塩又は亜ニチオン酸塩である 請求項1又は2の該酵素活性を測定する方法。

【請求項4】 スルホキシ無機塩系還元剤が二亜硫酸塩、亜硫酸水素塩又は亜硫酸塩である請求項1又は2の該酵素活性を測定する方法。

【請求項5】 後体中の特定の酵素活性を測定するために、400~450 mmの液長域で吸光度を測定する、酵素活性測定用試薬において、該試薬がスルホキシ無機塩系量元剤を含むことを特徴とする試薬。

【請求項6】 特定の酵素がアーグルタミルトランスフェラーゼである請求項4記載の試業。

【請求項7】 スルホキシ無機塩系還元剤が二亜硫酸塩、亜硫酸水素塩、亜硫酸塩又は亜ニチオン酸塩である 請求項4又は5記載の試薬。

【請求項8】 スルホキシ無機塩系還元剤が二亜輸酸塩、亜硫酸水素塩又は亜輸酸塩である請求項5又は6の 試薬。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、血消等の検体に存在する酵素活性を測定するための方法及び試薬に関する。さらに詳しくは、検体内のヘモグロビンの影響を回避可能な血消等の検体に存在する酵素活性を測定するための方法及び試業に関する。

[0002]

【従来の技術】生体試料等の検体中に存在する酵素活性の測定は、医学的診断や病態の解明を行う上で、さらに、種々の治療の経過を判定する上で重要な役割を果たしている。測定すべき酵素がケーグルタミルトランスフェラーゼ(以下、ケーGTPと記載することもある)、αーアミラーゼ等である場合、酵素活性測定用試薬と検体とを混合し、次いで、400~450 mmの液長域で、得られる混合物の吸光度変化を測定することにより、該検体中の酵素活性を測定する方法が、通常、用いられている。

【0003】しかし、この場合、検体中にヘモグロビン 及びその誘導体等が存在するときは、それらが測定干渉 物質となり、検体中の酵素活性を正確に測定できないこ とがおきる。すなわち、酵素活性測定用試薬と検体とを 50 混合すると、後体中のヘモグロビン等が光や熱により分解され、400~450 nmの波長域で経時的に混合物の吸光度の減少が起こり、その結果、酵素活性の測定値に負誤差を生じさせるという問題があった。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、上記の従来技術における問題点に鑑み、400 ~450 mmの液長域で吸光度を測定して、後体中の酵素活性を測定するとき、発生する測定値の誤差を抑制し、より正確な測定値10 を得るための方法及び試薬を提供することである。

[0005]

【課題を解決するための手段】本発明は、酵素活性測定用試薬と検体とを混合し、次いで、400~450 mmの波長域で、得られる混合物の吸光度変化を測定することにより、該検体中の特定の酵素の活性を測定する方法において、該酵素活性測定用試薬がスルホキシ無機塩系還元剤を含むことを特徴とする該酵素活性を測定する方法である。

【0006】すなわち、本発明は、検体中の特定の酵素 20 活性を測定するために、400~450nmの被長域で吸光度 を測定する、酵素活性測定用試薬において、該試薬がス ルホキシ無機塩系還元剤を含むことを特徴とする試薬を 用いて実施することができる。

【0007】本発明においては、酵素活性測定用試薬の調製並びにそれを用いて酵素活性を測定する方法は、試薬にスルホキシ無機塩系還元剤を含む以外は、慣用されている技術を、通常、そのまま、使用することができる。

【0008】本発明においては、検体とは、生物体内由 30 来の試料をいう。例えば、血漿、血清、尿、又はそれら の希釈液を例示できる。ヘモグロビンの影響を特に受け やすい検体、すなわち、血清に本発明は特に効果を有す る。

【0009】本発明は、酵素活性測定用試棄中に、スルホキシ無機塩系還元剤を含むことを特徴とする。本明細 書において、スルホキシ無機塩系還元剤とは、スルホキシ化合物であり、かつ、無機塩である還元剤をいう。本発明において、スルホキシ無機塩系還元剤は、アスコルビン酸塩より大きな還元電位を持つ、還元力を有することが好ましい。還元電位が小さすぎると、ヘモグロビンの影響を排除しにくい。また、還元電位が大きすぎると、測定すべき酵素の活性を阻害することもあり好ましくない。スルホキシ無機塩系還元剤としては、適度な還元力と試薬安定性とから、二亜硫酸塩、亜硫酸水素塩、亜硫酸塩、亜二チオン酸塩が好ましく、二亜硫酸塩、亜硫酸水素塩、亜硫酸塩がさらに好ましい。塩としては、溶解性からナトリウム塩、カリウム塩が好ましく、ナトリウム塩が特に好ましい。

【0010】スルホキシ無機塩系還元剤の濃度は、還元剤の種類、検体の種類、測定方法、その他の要因により

適宜、調整される。一般に、試業中、0.01~0.5 重量% が好ましい。濃度が大きすぎると、測定すべき酵素の活 性を阻害することもあり好ましくない。濃度が小さすぎ ると、ヘモグロビンの影響を排除しにくい。例えば、二 亜硫酸塩の場合、0.05~0.2 重量%の濃度がさらに好ま しい

【りり11】本発明では、酵素活性測定用試薬として は、合成基質試薬を例示できる。この場合、例えば、合 成基質試薬と倹体とを混合することにより試薬中の台成 基質と検体中の酵素とを反応させ、その結果、その台成 基質を開裂させ、ついで、生成する色素に由来する、40 0 ~450 nmの波長域での吸光度変化を、測定する方法を 用いる。なお、本明細書において、合成基質とは、色素 と特定物質とが結合された化合物であって、かつ、その 結合が特定の酵素の作用により開裂され、色素を生成さま \*せるものをいう。

【0012】本発明において、特定の酵素は、検体と酵 素活性測定用試薬とを混合した後、400 ~450 mmの液長 域で吸光度変化を測定して該酵素活性を測定できるもの であれば特に限定しない。そのような酵素としては、Y ーグルタミルトランスフェラーゼ、α-アミラーゼを例 示できる。アーグルタミルトランスフェラーゼの場合、 酵素活性測定用試薬中の合成基質試薬としては、4-2-1 ロアニリン、3-カルボキシ-4- ニトロアニリン等の400 ~450 nmに吸光度を有する色素と、グルタミン酸とを結 合させた物質が用いられる。すなわち、式1に示すよう に、合成基質として、Glu-4-NA、Glu-CNA を使用でき る.

[0013] [式1]

O

G1 u-4-MA R = COOK : Glu-CNA

【0014】本発明において、酵素活性測定用試薬と検 体とを混合するときは、後体に該試薬を加えても良い し、また、該試薬に検体を加えても良いが、混合するこ とにより、混合物の400 ~450 nmでの波長域で吸光度の 増減が起こる。例えば、酵素活性測定用試薬が合成基質 試薬の場合、該試薬と検体とを混合することにより、検 体中の特定の酵素が該試薬中の合成基質に作用して色素※30

※を生成させ、そのため、400 ~450 mmの波長域で吸光度 の増加が起こる。その結果、吸光度測定により、 経時的 に測定することより、その際の単位時間あたりの吸光度 の増加速度を求めることができる。そして、以下の式に より、酵素活性(U/1 )を求めることができる。 [0015]

酵素活性(U/ml)

 $= (\Delta E / min) \times (V1 + V2) \times 10^{\circ} / (\epsilon \times V2)$ 

ただし、

△ E / m i n は、1分あたりの吸光度変化を、V 1 は酵素活性測定用試薬の液 量を、V2は検体の液量を、Eは吸光度を測定する物質の分子吸光係数を、それ ぞれ、麦わす。

【0016】試薬中の台成基質と検体中の酵素とを反応 させるときの温度は、酵素の種類、安定性及び反応性に より異なるが、通常、20~40°Cである。生化学自動分析 装置を使用するときは、25~38℃の温度で反応すること が必要となるが、本発明では、この条件で用いても、ほ とんど、溶血によるヘモグロビンの影響を受けずに、検 体中の酵素活性を正確に測定できる。

【0017】また、生化学自動分析装置を使用するとき は、処理時間も1~15分で行うことが必要であるが、本 発明では、この条件で、ほとんど、溶血によるヘモグロ 50

ピンの影響を受けずに、後体中の酵素活性を正確に測定 できる。

[0018]

【式2】

【実施例】酵素活性測定用試薬Glu-CNA 溶液と溶血血清 とを混合し、その溶血血清中のィ- GTP活性を求め た。そのGlu-CNA 溶液中にスルホキシ無機塩系還元剤を 含む場合、以下に示すように、正確に測定できることを 確認した。

【0019】(A) Clu-CNA 溶液の調製 グリシルグリシン 153.0 mM

Glu-CNA

6.12mM

アジ化ナトリウム

0.1 %

二亜硫酸ナトリウム

0.08%

(pH7.9 \ 30°C)

【0020】(B)検体の調製

γ- GTP活性36U/1 の血清H0 に、溶血血清を加え、 へモグロビン濃度500mg/dl で. かつ、ァ- GTP活性3 6U/1 の溶血血清H5 を調製した。さらに、H5 をH0 で希釈し、ヘモグロビン濃度が各々100 、200 . 300 、 400 mg/dl であり、かつ。ャ- GTP活性36U/l の溶血 10 血清を調製し、それぞれ、H1、H2、H3、H4検体\* 7- GTP括性(U/I)

\*とした。

【0021】実施例1

前記のG 1 u - CNA溶液A3.5 mlに、検体HOを0.07 m 1 混合し、得られる混合液の吸光度変化を求めた。吸光 度変化は、37°Cで波長415 nmにおける経時的な吸光度の 1分間あたりの上昇度を測定することにより求めた。そ の1分間あたりの上昇度の値を次式に代入し、ナーGT P活性を求めた。

[0022]

(1分闘あたりの最光度の上昇度) ×

× 1 0 0 0

8.54 × 0.07

【0023】実施例2~10

検体H1~H5を検体H0の代わりに用いた以外は、実 施例1と同様に操作した後、γ-GTP活性を計算し、 5 を検体H0 の代わりに用い、かつ、亜硫酸水素ナトリ ウム (実施例7)、亜硫酸ナトリウム (実施例8)、又 は亜ニチオン酸ナトリウム(実施例9、10)を二亜硫

酸ナトリウムの代わりに用いた以外は、実施例1と同様 に操作した後、ァ- GTP活性を計算した。なお、亜二 チオン酸ナトリウムを含むGlu-ONA 溶液は、試薬調製の それぞれ、実施例 $2\sim6$ とした。また、検体H1又はH20ときに若色しやすく、そのため、測定値に誤差を生じや すい。実施例1~10の結果を表1に示す。

[0024]

【表1】

	Glu-CNA 答故に 含まれる電元剤	ヘモグロピン 提底(mg/d1)	1-GTP 活性 測定值 (U/I)
突航例 1	二亜基酸ナトリウム	0	3 6
実施例 2	二亜鞣酸ナトリウム	100	3 4
実施例 3	二亜磺酸ナトリウム	200	3 5
突施例 4	二組織酸ナトリウム	300	3 4
実施例 5	二亜磺酸ナトリウム	400	3 3
実施例 6	二亜磺酸ナトリウム	500	3 3
実施例?	重磁酸水素ナトリウム	500	3 3
突触例 8	亜島酸ナトリウム	500	3 5
実施例9	<b>亜二チオン酸ナトリウム</b>	100	3 4
実施例10	更二チオン酸ナトリウム	500	2 1
実施例11'	二亜磺酸ナトリウム	0	3 6
実施例12.	二亜硫酸ナトリウム	100	3 5
突施例 13'	二亜嚢酸ナトリウム	200	3 4
実施例14*	二亜雑酸ナトリウム	300	3 4
<b>吳施例15</b> '	二重硫酸ナトリウム	400	3 3
実施例16~	二亜複数ナトリウム	500	3 3
比較例1	無し	0	3 6
比較例 2	無し	100	2 8
比較例3	無し	200	2 0
比較例4	無し	300	1 3
比較例 5	無し	400	9
比較例6	無し	500	- 3
比較例7	還元型グルタチオン	100	3 0
比較例8	還元型グルクチオン	500	8
- 自動分析発展で測定したもの			

- 自動分析装置で測定したもの

#### 【0025】実施例11~16

汎用の自動分析装置である日立7150を用い、実施例1~6と同様、検体中のγ-GTP活性を測定した。実施例1~6に用いたGlu-ONA溶液A350μ1と、検体HO~HSの7μ1とを3プCで混合し、その後、1.5~3.5分経過の混合液の吸光度変化を求めた。すなわち、波長405 nmにおける経時的な吸光度の1分間あたりの上昇度を求めた。その1分間あたりの上昇度より、γ-GTP活性を40求め、それぞれ、実施例11~16とした。なお、自動分析装置の場合。これらの操作及び計算は、すべて、自動的に行われる。

#### 【0026】比較例1~6

実施例  $1 \sim 6$ で使用したGlu-OVA 溶液 A の代わりに、そのA の成分中から二亜硫酸ナトリウムのみを除いた組成からなる溶液(溶液 A  $\hat{A}$  )を用いた以外は、実施例  $1 \sim 6$  と同様に操作して $\gamma$ -GTP活性を求め、それぞれ、比較例  $1 \sim 6$  とした。また、検体 H1 又は H5 を検体 H

0 の代わりに用い、かつ。 還元型グルタチオンを二亜硫酸ナトリウムの代わりに用いた以外は、実施例1 と同様に操作した後、 ァ- GTP活性を計算し、比較例7又は比較例8 とした。

#### [0027]

【発明の効果】本発明の方法によれば、400 ~450 nmの 液長域で吸光度変化を測定して、検体中の特定の酵素活 性を測定する場合、検体内のヘモグロビン由来の測定誤 差を回避できる。

# 【図面の簡単な説明】

図1は実施例1~6及び比較例1~6におけるへモグロビンの影響を見た図であり、実施例は一○一で、比較例は一○一で示されている。縦軸に7-GTP活性測定値(U/1)、横軸にヘモグロビン濃度(mg/d1)を示す。二亜硫酸ナトリウムを含む合成基質試薬を用いた場合(実施例1~6)は、含まない場合(比較例1~6)と比べ、7-GTP活性を正確に測定できる。



